BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND



Ð

Deutsche Kl.:

22 a, 29/00

(1) (1)	Offenlegungsschrift			2101 999	
<b>Ø</b>		Akter	nzeichen: eldetag:	P 21 01 999.8 16. Januar 1971	
<b>@</b>		Offen	Offenlegungstag:	3. August 1972	
•	Ausstellungspriorität:	-			
<b>30</b>	Unionspriorität				
<b>Ø</b>	Datum:	_		•	
<b>33</b>	Land:	<del></del>			
<b>3</b>	Aktenzeichen:				
<b>69</b>	Bezeichnung:	Farbstoffe			
(6)	Zusatz zu:	_ · ·	_		
<b>®</b>	Ausscheidung aus:	-		•	
<b>0</b>	Anmelder:	Farbenfabriken Ba	ayer AG, 5	090 Leverkusen	•
	Vertreter gem. § 16 PatG:				
@	Als Erfinder benannt:	Wiesel, Manfred, l Wolfrum, Gerhard			

# FARBENFABRIKEN BAYER AG 2101999

Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen Mi/Kra

## Farbstoffe

Die Erfindung betrifft wertvolle neue Farbstoffe, die frei sind von Sulfonsäure- und Carbonsäuregruppen, der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} A & Z - NH - CO - CO - NH - D \end{bmatrix} (+)$$

$$An^{(-)}$$

worin

A eine quaternäre Ammoniumgruppe,

D den Rest eines Farbstoffs,

z eine direkte Bindung oder ein Brückenglied und An<sup>(-)</sup> ein Anion bedeuten.

Gegenstand der Erfindung sind außerdem die Herstellung der neuen Farbstoffe sowie ihre Verwendung zum Färben und Bedrucken von Polymerisaten und Mischpolymerisaten des Acrylnitrils bzw. as. Dicyanäthylens, sauer modifizierter Polyamid- und Polyesterfasern, tannierten Cellulosematerialien, Seide und Leder.

Gegenstand der Erfindung sind bevorzugt Farbstoffe der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_1 & & & \\ R_2 - N - R - NH - CO - CO - NH - & & D_1 \\ R_3 & & & \end{bmatrix}$$
 (+)
An(-) II

Le A 13 512

\_ 1 .

worin

D, den Rest eines Azofarbstoffs,

R eine direkte Bindung oder einen Alkylenrest,

R<sub>1</sub> einen Alkyl-, Aralkyl- oder Aminorest,

R<sub>2</sub> einen Alkylrest,

R<sub>3</sub> einen Alkylrest oder

R2 und R3 zusammen mit N einen Heterocyclus oder

R1, R2 und R3 zusammen mit N einen Pyridiniumrest und

An (-) ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Aryl-, heterocyclischen und Amino-Reste substituiert sein können.

Bevorzugte Farbstoffe sind solche der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_{4} \\ R_{5} - N - (CH_{2})_{m} - NH - CO - CO - NH \\ R_{6} \end{bmatrix} = N - N - K$$
(+)
An(-) III

worin

K den Rest einer Kupplungskomponenten der Anilin-, Phenol-, Naphthol-, Indol-, Pyrazol-, Pyridin- oder Pyrimidinreihe

Rh einen C, bis Ch-Alkyl-, Benzyl- oder Aminorest,

 $R_5$  einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkylrest,

R<sub>6</sub> einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest oder sechsgliedrigen Heterocyclus oder

R<sub>5</sub> und R<sub>6</sub> zusammen mit N einen fünf- oder sechsgliedrigen Heterocyclus,

m die Zahlen 0 oder 2 bis 6 und

An<sup>(-)</sup> ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Aryl-, heterocyclischen und Amino-Reste und der Ring B substituiert sein können.

Besonders bevorzugte Farbstoffe sind solche der Formel

worin

 $R_7$  einen  $C_1$  bis  $C_1$ -Alkyl- oder Benzylrest,

Rg einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest,

Ro einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest,

Wass ratoff, ein n C<sub>1</sub> bis C<sub>1</sub>-Alkylrest, Halog n, Nitro 209832/1115

oder Cyan,

X, Wasserstoff oder Halogen,

Hydroxyl, einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Dialkylamino-,  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkyl-phenylamino,  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkyl-benzylamino-, Pyrrolidino-, Morpholino- oder Piperidinorest,

Wasserstoff, Halogen, einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub> bis C<sub>3</sub>-Alkylcarbonylamino- oder Benzoylaminorest,

 $Y_2$  Wasserstoff oder einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkoxyrest oder

Y und Y zusammen mit dem Phenylring einen Naphthylrest,

m, die Zahlen 0,2 oder 3 und

An ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Phenyl- und heterocyclischen Reste substituiert sein können.

Unter diesen Farbstoffen sind besonders hervorzuheben solche der Formeln

worin

R<sub>10</sub> Methyl, Äthyl oder Benzyl,

R<sub>11</sub> Methyl oder Athyl,

R<sub>12</sub> Methyl oder Athyl,

R<sub>13</sub> Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Äthyl,

R<sub>14</sub> Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Äthyl,

X2 Wasserstoff, Methyl, Trifluormethyl oder Chlor,

Y<sub>3</sub> Wasserstoff oder Methoxy,

Y4 Wasserstoff, Methyl, Chlor oder Acetylamino,

m2, die Zahlen 0 oder 3 und

An(-) ein Anion bedeuten

209832/1115

#### worin

Methyl, Athyl oder Benzyl,

 $R_{11}$ Methyl oder Xthyl,

R<sub>12</sub> Methyl oder Athyl,

R<sub>13</sub> Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Athyl,

Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Athyl,

Wasserstoff oder Chlor

Wasserstoff oder Methoxy,

Wasserstoff, Methyl, Chlor oder Acetylamino,

die Zahlen 0 oder 3 und  $m_2$  die Zanien o oue.  $_{An}^{(-)}$  ein Anion bedeuten.

# Weitere bevorzugte Farbstoffe besitzen die Formel

$$\begin{bmatrix} {}^{R}_{1} {}^{R}_{2} {}^{H}_{1} {}^{-NH-CO-CO-NH} \\ {}^{R}_{2} {}^{H}_{2} {}^{-NH-CO-CO-NH} \\ {}^{R}_{3} {}^{-NH-N-K_{1}} \end{bmatrix} (+)$$
An (-) VII

#### worin

einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkyl- oder Benzylrest,

R<sub>8</sub> einen C<sub>1</sub> bis C<sub>1</sub>-Alkylrest,

einen C, bis Ch-Alkylrest,

Wasserstoff, einen C1 bis C4-Alkylrest, Halogen, Nitro oder Cyan,

Wasserstoff oder Halogen,

Reste der Formeln



in denen

Z<sub>1</sub> Wasserstoff, einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl-oder Phenylrest, Z<sub>2</sub> einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl- oder Phenylrest,  $m_1$  di Zahl n 0,2 od r 3 und

209832/1115

An (-) ein Ani n b d uten und worin die Alkyl- und Phenylreste und die Ringe E und G substituiert sein könn n.

Unter diesen Farbstoffen sind besonders bevorzugt solche der

Formeln 
$$X_2$$

$$\begin{bmatrix} R_{11} - N - (CH_2)_{m_2} - NH - CO - CO - NH \end{bmatrix} - N = N - K_2$$

$$R_{11} - \frac{1}{K_{12}} + \frac{1}{$$

worin

R<sub>10</sub> Methyl, Äthyl oder Benzyl,

R<sub>11</sub> Methyl oder Athyl,

R<sub>12</sub> Methyl oder Xthyl,

X2 Wasserstoff, Methyl, Trifluormethyl oder Chlor,

$$c_{6}^{H_{5}}$$
  $c_{6}^{H_{5}}$   $c_{6}^{H_{5}}$   $c_{6}^{H_{5}}$ 

m<sub>2</sub> die Zahlen 0 oder 3 und An<sup>(-)</sup>ein Anion bedeuten

Worin

R<sub>10</sub> Methyl, Athyl oder Benzyl,

R<sub>11</sub> Methyl oder Xthyl,

R<sub>12</sub> Methyl oder Athyl,

Wasserstoff oder Chlor,

K, die Reste,

 $m_2$  die Zahlen 0 d r 3 und An(-) ein Anion bedeuten.

Die neuen Farbstoffe w rden erhalt n, w nn man nach an sich üblichen Methoden mind st ns ein Gruppi rung der Formel

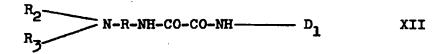
worin A eine quaternäre Ammoniumgruppe und Z eine direkte Bindung oder ein Brückenglied bedeuten, in geeignete Farbstoffe oder in Farbstoff-Vorprodukte, die dann ihrerseits in die gewünschten Endfarbstoffe umgewandelt werden, einfügt.

So lassen sich neue Azofarbstoffe der Formel (I) erhalten, indem man eine Diazoverbindung, die einen Rest der Formel

worin A eine quaternäre Ammoniumgruppe und Z eine direkte Bindung oder ein Brückenglied bedeuten, mit Kupplungskomponenten umsetzt.

Die bevorzugten Farbstoffe der allgemeinen Formel (II) werden erhalten durch Umsetzung von Diazoverbindungen, die einen Rest der Formel

enthalten mit Kupplungskomponenten oder durch Quaternierung von Azofarbstoffen der allgemeinen Formel



worin die Rest die in Form 1 (II) angegeb ne Bedeutung haben, mit Verbindungen der Formel

$$R_{\gamma} - W$$
 XIII

worin

R<sub>1</sub> einen Alkyl-, Aralkyl- oder Aminorest und W einen abspaltbaren Rest bedeuten.

Die bevorzugten Farbstoffe der allgemeinen Formel (III) werden erhalten durch Diazotieren von Verbindungen der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_{14} \\ R_{5} - N - (CH_{2})_{m} - NH - CO - CO - NH_{2} \\ R_{6} \end{bmatrix}^{(+)} An^{(-)} XIV$$

und Kuppeln mit Verbindungen der allgemeinen Formel

worin die Reste die in Formel (III) angegebene Bedeutung haben.

Geeignete Diazokomponenten sind beispielsweise: N-(B-Dimethylamino-äthyl)-N'-(4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(8-Athyl-cyano-athylamino-athyl)-N'-(4-amino-phenyl)oxalsäure-diamid, N-(Piperidino-äthyl)-N'-(4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(Morpholino-äthyl)-N'-(4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(%-Dimethylamino-propyl)-N'-(4-amino-phenyl)oxalsaure-diamid, N-(%-Dimethylamino-propyl)-N'-(3-athyl-4-amino-phenyl)-oxalsaure-diamid, N-(/ -Dimethylamino-propyl)-N'-(3-propyl-4-amino-phenyl)-oxalsaure-diamid. N-(6-Diathylamino-propyl)-N'-(3-cyan-4-amino-phenyl)-oxalsaure-diamid, N-(%-Methyl-hydroxyäthylamino-propyl)-N'-(4-amino-phenyl)-. oxalsäure-diamid, N-(Pyrrolidino-propyl)-N'-(4-amino-phenyl)oxalsäure-diamid, N-(B-Dimethylamino-äthyl)-N'-(3-chlor-4amino-phenyl)-oxalsaure-diamid, N-(8-Diathylamino-athyl)-N'-(3-chlor-4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(8-Dimethylaminoäthyl)-N'-(2,5-dichlor-4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(1/2-Dimethylamino-propyl)-N'-(2,5-dichlor-4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(& -Diäthylamino-butyl)-N'-(3-chlor-4-aminophenyl)-oxalsaure-diamid, N-(B-Dimethylamino-athyl)-N'-(3nitro-4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(8-Dimethylaminoäthyl)-N'-(3-awino-phenyl)-oxalsäure-diamid. N-(5-Dimethylawino-propyl)-N'-(3-awino-phenyl)-oxalsäure-diawid. N-(7-Dimethylamino-propyl)-N'-(3-amino-4-äthylphenyl)-oxalsäure-diawid, N-(%-Dimethylamino-propyl)-N'-(3-amino-4-propylphenyl)oxalsaure-diamid, N-(% -Diathylaminopropyl)-N'-(3-amino-4cyanphenyl)-oxalsaure-diamid, N-(& -Diathylamino-butyl)-N'-(3-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(8-Dimethylamino-äthyl)-N'-(3-amino-4-chlor-phenyl)-oxalsäure-diamid. N-(8-Dimethylamino-athyl)-N'-(3-amino-4-nitro-phenyl)-oxalsaure-diamid. N-(8-Dimethylamino-äthyl)-N'-(3-amino-p-tolyl)-oxalsäure-diamid, N-(8-Dimethylamino-athyl)-N'-(3-amino-4-trifluormethyl-phenyl)oxalsaure-diamid, N-(1 -Dimethyl-amino-propyl)-N'-(3-amino-4-chlor-phenyl)-oxalshure-diamid, N-(7-Dimethylamino-propyl)-N'-(3-amino-4-nitro-phenyl)-oxalsaure-diamid, N-(3-Dimethylpropyl)-N'-(3-amin -p-tolyl)-oxalsaure-diamid, N-(%-Dimethylamino-propyl)-N'-(3-amino-4-trifluormethyl-phenyl)-oxalsaur diamid, N-(%-Diäthylamino-propyl)-N'-(3-amino-4-chlor-phenyl)oxalsaure-diamid, N-(%-Diathylamino-propyl)-N'-(3-amino-4brom-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-(& -Dimethylamino-butyl)-N'-(3-amino-4-chlor-phenyl)-oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(p-amino-phenyl)-oxalsaure-diamid, N-Diathylamino-N'-(p-aminophenyl)-oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-chlor-4-aminophenyl)-oxalsäure-diamid, N-Diäthylamino-N'-(3-chlor-4-aminophenyl)-oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(2,5-dichlor-4amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(2-nitro-4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-nitro-4-amino-phenyl)-oxalsäure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-brom-4-amino-phenyl)-oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-aminophenyl)-oxalsaure-diamid, N-Diathylamino-N'-(3-amino-phenyl)oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-amino-4-chlor-phenyl)oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-amino-4-brom-phenyl)oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-amino-4-cyano-phenyl)oxalsaure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-amino-4-nitro-phenyl)oxalsäure-diamid, N-Dimethylamino-N'-(3-amino-4-trifluormethylphenyl)-oxalsäure-diamid sowie den oben angeführten Verbindungen entsprechende quaternäre Ammoniumverbindungen.

Geeignete Ammoniumreste A, die über das Ammonium-Stickstoff an Z gebunden sind, sind beispielsweise:

Trimethylammonium, Triäthylammonium, Tripropylammonium, Di
äthyl-methylammonium, Dimethyl-butyl-ammonium, Dimethyl-benzylammonium, Dimethyl-p-chlorbenzyl-ammonium, Dimethyl-p-diphenylammonium, Dimethyl-p-methoxybenzyl-ammonium, Dimethyl-&-naphthylmethylen-ammonium, Dimethyl-2,5-dichlorbenzyl-ammonium,
Dimethyl-B-cyan-äthyl-ammonium, Dimethyl-B-chloräthyl-ammonium,
Dimethyl-B-hydroxyäthyl-ammonium, Dimethyl-B-methoxycarbonyläthyl-ammonium, Dimethyl-B-methylcarbonyloxyäthyl-ammonium,
Di-B-chloräthyl-methyl-ammonium, N-Methyl-pyrrolidinium, N
Methyl-piperidinium, N-Methyl-morpholinium, Pyridinium,

N-Amino-N-methyl-ammonium, N-Amino-N,N-dimethyl-ammonium, N-Amino-N-äthyl-ammonium, N-Amino-N,N-diäthyl-ammonium, N-Amino-N-methyl-N-äthyl-ammonium, N-Amino-N,N-dipropyl-ammonium, N-Amino-N-methyl-N-B-cyanäthyl-ammonium, N-Amino-N-methyl-N-B-chloräthyl-ammonium, N-Amino-N-methyl-N-B-chloräthyl-ammonium, N-Amino-N-methyl-N-cyclohexyl-ammonium, N-(Dimethylamino)-N,N-diäthyl-ammonium, N-Amino-pyrro-lidinium, N-Amino-piperidinium, N-Amino-morpholinium.

Geeignete Kupplungskomponenten K sind beispielsweise: Phenol, m-Kresol, p-Kresol, 3-Chlorphenol, N.N-Dimethylanilin, N.N-Dimethyl-m-toluidin, N.N-Diäthylanilin, N.N-Diäthyl-m-toluidin, N-Äthyl-N-ß-cyanäthylanilin, N-Äthyl-N-β-cyanäthyl-m-toluidin, N,N-Bis-(β-cyanäthyl)-anilin, N,N-Bis-(β-cyanäthyl)-m-toluidin, N-Äthyl-N-(β-hydroxyäthyl)-anilin, N-Äthvl-N-(B-hydroxyäthvl)-m-toluidin. N.N-Bis-(B-hydroxyäthyl)-anilin, N,N-Bis-(8-hydroxy-äthyl)-m-toluidin, N-Äthyl-N-benzylanilin, N-Äthyl-N-benzyl-m-toluidin, N-Methyl-diphenyl-amin, N-Äthyl-N-(B-methoxycarbonyl-äthyl)-anilin, N.N-Bis-(B-methoxy-carbonyl-äthyl)-anilin, N-Äthyl-N-(Bmethoxycarbonyl-athyl)-m-toluidin, N,N-Bis-(B-methoxy-carbonylathyl)-m-toluidin. N.N-Dimethyl-m-acetylamino-anilin. N.N-Diäthyl-m-acetylamino-anilin. N-äthyl-N-8-hydroxyäthyl-macetylamino-anilin. N-Äthyl-N-(β-acetoxyäthyl)-m-benzoylamino-anilin. N-Äthyl-N-(ß-benzoyloxyäthyl)-m-chloracetylamino-anilin. N-Äthyl-N-(ß-phenoxyäthyl)-m-hydroxyacetylamino-anilin, N-Äthyl-N-(B-methoxyäthyl)-m-chloracetylaminoanilin, N,N-Diäthyl-2-methoxy-5-acetylamino-anilin, N,N-Diäthyl-2-äthoxy-5-acetylamino-anilin, N-Äthyl-N-(8-chloräthyl)anilin. N-Äthyl-N-(B-chloräthyl)-m-toluidin, N-Phenylmorpholin, 2-Methyl-indol, 1,2-Dimethyl-indol, 1-Phenyl-2methylindol, 1-Methyl-2-phenyl-indol, 2-Äthylindol, 2-Phenylindol. 1-8-Cyanäthyl-2-methylindol, 1-8-Cyanäthyl-2-phenylindol. (2-Phenylindolyl-1)-propionsäureamid, 2-6-Naphthyl-

indol, 2-p-Biph nyl-indol, 2,5-Dimethylindol, 2-Phenyl-5äthoxyindol, 2-Methyl-5-chlorindol, 2-Methyl-6-chlorindol, 2-Methyl-5-nitro-indol, &-Naphthol, &-Naphthol, &-Naphthylamin, 1-Äthyl-1,2,3,4-tetrahydrochinolin, 2,6-Dihydroxy-3cyano-4-methyl-pyridin, 2,4,6-Tris-äthylamino-pyrimidin, 2,4,6-Tris-diathylamino-pyrimidin, 2,4,6-Tris-dimethylamino-pyrimidin, 1-Phenyl-3-methyl-5-aminopyrazol, 1-(2-Chlorphenyl)-3-methylpyrazolon-5, 1-(3-Chlorphenyl)-3-methyl-pyrazolon-5, 1-(2,5-Dichlorphenyl)-3-methyl-pyrazolon-5, 1-(2-Nitrophenyl)-3methyl-pyrazolon-5, 1-(3-Nitrophenyl)-3-methyl-pyrazolon-5, 1-(p-Tolv1)-3-methyl-pyrazolon-5, 1-Benzyl-3-methyl-pyrazolon-5, 1-(3-Sulfolanyl)-3-methyl-pyrazolon-5, 1-Phenyl-pyrazolon-5-carbonsäure-(3)-amid, 1-Phenyl-pyrazolon-5-carbonsäure-3äthylester, 1-Phenyl-3-methoxycarbonylmethyl-pyrazolon-5, 1-8-Cyanäthyl-3-methyl-pyrazolon-5, 1-8-Chloräthyl-3-äthylpyrazolon-5, 1-B-Acetyloxyäthyl-3-äthyl-pyrazolon-5.

Die Kupplung der Ausgangskomponenten erfolgt in an sich bekannter Weise, beispielsweise in neutralem, saurem oder schwach alkalischem, wäßrigem Medium.

Werden die erfindungsgemäßen Farbstoffe durch Quaternierung von Farbstoffen der allgemeinen Formel (XIII) hergestellt,

$$R_2$$
 $R_3$ 
 $N-R-NH-CO-CO-NH - D$  (XIII)

so erfolgt die Quaternierung zweckmäßigerweise durch Erwärmen in einem indifferenten organischen Lösungsmittel, z.B. in Kohlenwasserstoffen, wie Benzol, Toluol oder Xylol, Halogenkohlenwasserstoffen, wie Tetrachlorkohlenstoff, Tetrachloräthan, Chlorbenzol, o-Dichlorbenzol, Nitrokohlenwasser-

st ff n, wie Nitromethan, Nitr b nz l d r Nitronaphthalin od r in Dim thylf rmamid. Acetonitril od r Dim thylsulfoxyd unter Anwendung b vorzugt äquivalent r M ng n alkylierend wirk nder Mitt 1, beispielsw is mit M thylchlorid, Methylbromid, Methyljodid, Äthylbromid, B nzylchlorid, Trim thyloxoniumborfluorid, Dimethylsulfat, Diäthylsulfat, p-Toluolsulfonsäuremethyl-, -äthyl- oder -butylester.

Die entstehenden quaternierten Farbstoffe sind in den verwendeten Lösungsmitteln schwer löslich und können durch Abfiltrieren isoliert werden. Bleiben die quaternierten Farbstoffe bei Verwendung von Dimethylformamid. Dimethylsulfoxyd oder Acetonitril teilweise oder vollständig in Lösung, so können sie durch Verdünnen mit Wasser und Zugabe von wasserlöslichen Salzen, beispielsweise Natrium- oder Kaliumchlorid, abgeschieden werden.

Die Farbstoffe der Formel (I) können durch Lösen in Wasser und Abscheidung durch Zugabe von wasserlöslichen Salzen, beispielsweise Natrium- oder Kaliumchlorid, gereinigt werden. Die so erhaltenen Farbstoffe können nach bekannten Austausch-Reaktionen in andere Anionen enthaltende Farbstoffe übergeführt werden.

Geeignete Substituenten X bis X3 sind beispielsweise C1 bis Ch-Alkyl, Fluor, Chlor, Brom, Nitro, Cyan oder Trifluormethyl.

Geeignete Substituenten Y bis  $Y_h$  sind beispielsweise  $C_1$  bis  $C_{h}$ -Alkyl, Hydroxy, Fluor, Chlor, Brom, C1 bis C4-Dialkylamino, C1 bis  $C_{ij}$ -Alkylbenzylamino,  $C_{ij}$  bis  $C_{ij}$ -Alkyl-phenylamino,  $C_{ij}$  bis Co-Alkylcarbonylamino, Benzoylamino, Morpholino, Co bis Ch-Alkoxy oder -Alkylsulfonylamino.

Geeignete Substituenten  $Z_1$  sind beispielsweise  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkyl, Phenyl, Diphenyl, Benzyl, Sulfolanyl-(3).

Gesignete Substituenten der Ringe G sind beispielsweise C1 bis C4-Alkyl, Fluor, Chlor, Brom, Nitro oder C1 bis C4-Alkoxy.

- 12 -Le A 13 512

ger affire et 🗦 🔾 💃

Geeignete Substituent n der Ring E sind beispielsweise C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl, Phenyl, Hydroxy, Fluor, Chlor, Brom, Cyan, Nitr, C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl- oder -dialkylamin, C<sub>1</sub> bis C<sub>2</sub>-Alkyloxycarbonyl d r Aminocarbonyl.

Geeignete Alkylreste im Rahmen der vorgenannten Definition sind beispielsweise Methyl, Äthyl,n-Propyl, iso-Propyl, n-Butyl, iso-Butyl, 2-Methyl-propyl-1-, iso-Amyl sowie deren Substitutions-produkte wie in B-Stellung durch Chlor, Cyan, Hydroxy, Methoxy, Methoxycarbonyl, Acetoxy, Benzoyloxy oder Methylsulfonyl substituiertes Äthyl.

Geeignete Phenylreste sind beispielsweise Phenyl, 2-Chlor, 4-Chlor oder 2,5-Dichlor-phenyl, 2-Methyl- oder 4-Methyl-phenyl, 2-Nitro-, 3-Nitro- oder 4-Nitro-phenyl, 4-Acetylamino-phenyl oder 4-Methyl-sulfonylamino-phenyl.

Als anionische Reste An kommen die für kationische Farbstoffe üblichen organischen und anorganischen Anionen in Betracht.

Anorganische Anionen sind beispielsweise Reste von Halogenwasserstoffsäuren, wie Fluorid-, Chlorid-, Bromid- und Jodid-Anionen; das Perchlorat-Anion, das Hydroxyl-Anion; Reste von S-haltigen Säuren, wie Hydrogensulfat-, Sulfat-, Disulfat- und Aminosulfat-Anionen; Reste von Stickstoff-Saucrstoff-Säuren, wie das Nitrat-Anion; Reste von Sauerstoffsäuren des Phosphors, wie Dihydrogenphosphat-, Hydrogenphosphat-, Phosphat- und Mataphosphat-Anionen; Reste der Kohlensäure, wie Hydrogencarbonatund Carbonat-Anionen; weitere Anionen von Sauerstoffsäuren und Komplexsäuren, wie das Methosulfat-(CH30S020-), Athosulfat-(C2H50S020), Hexafluorosilikat-, Cyanat-, Thiocyanat-, Hexacyanoferrat-(II)-, Hexacyanoferrat-(III)-, Trichlorozinkat-, Tetrachlorozinkat-, Stannat-, Borat-, Divanadat-, Tetravanadat-, Molybdat-, Wolframat-, Chromat-, Bichromat- und Bortetrafluorid-Anion sowie Anionen von Estern der Borsäure, wie des Glycerinesters der Borsäure und von Estern der Phosphorsäure, wie des M thylphosphats.

- 13 -

Organisch Anion n sind beispielsweise Reste gesättigter oder ungesättigter aliphatischer, cycloaliphatischer, aromatischer und heterocyclischer Carbonsäuren und Sulfonsäuren, wie R st der Essigsäure, Chloressigsäure, Cyanessigsäure, Hydroxyessigsäure, Aminoessigsäure, Methylaminoessigsäure, Aminoäthyl-sulfonsäure, Methylaminoäthyl-sulfonsäure, Propionsäure, n-Buttersäure, 1-Buttersäure, 2-Methyl-buttersäure, 2-Xthyl-buttersäure, Dichloressigsäure, Trichloressigsäure, Trifluoressigsäure, 2-Chlorpropionsäure, 3-Chlorpropionsäure, 2-Chlorbuttersäure, 2-Hydroxypropionsäure, 3-Hydroxypropionsäure, 0-Athylglykolsäure, Thioglykolsäure, Glycerinsäure, Apfelsäure, Dodecyltetraäthylenglykolätherpropionsäure, 3-(Nonyloxy)-propionsäure, 3-(Isotridecyloxy)-propionsäure, 3-(Isotridecyloxy)-diäthylenglykolätherpropionsäure, Atherpropionsäure des Alkoholgemisches mit 6 bis 10 Kohlenstoffatomen, Thioessigsäure, 6-Benzoylamino-2-chlorcapronsaure, Nonylphenoltetraathylenglykolather-propionsaure, Nonylphenoldiäthylenglykolätherpropionsäure, Dodecyltetraäthylenglykoläther-propionsäure, Phenoxyessigsäure, Nonylphenoxyessigsäure, n-Valeriansäure, i-Valeriansäure, 2,2,2-Trimethylessigsäure, n-Capronsäure, 2-Äthyl-n-capronsäure, Stearinsäure, Palmitinsäure, n-Pelargonsäure, Laurinsäure, eines Gemisches aliphatischer Carbonsäuren mit 9 bis 11 Kohlenstoffatomen (Versatic-Säure 911 der SHELL), eines Gemisches aliphatischer Carbonsäuren mit 15 bis 19 Kohlenstoffatomen (Versatic-Säure 1519 der SHELL). des Kokosfettsäure-Vorlaufs, der Undecancarbonsäure, n-Tridecancarbonsäure und eines Kokosfettsäuregemisches; der Acrylsäure, Methacrylsäure, Crotonsäure und Propargylsäure, der Oxalsäure, Malonsäure, Bernsteinsäure, Glutarsäure, Adipinsäure, Pimelinsäure, Korksäure, Azelainsäure, des Isomerengemisches aus 2,2,4und 2,4,4-Trimethyladipinsäure, Sebacinsäure, Isosebacinsäure (Isomerengemisch), Weinsäure, Zitronensäure, Glyoxylsäure, Dimethyläther-d,d'-dicarbonsäure, Methylen-bis-thioglycolsäure, Dimethylsulfid-d,d-dicarbonsaure, 2,2'-Dithio-di-n-propionsaure, Fumarsäure, Maleinsäure, Itaconsäure, Äthylen-bis-iminoessigsäure, Nitriloessigsäure, Nitrilosulfonsäure, Methansulfonsäure, Athansulfonsäure, Chlormethansulfonsäure, 2-Chloräthansulfonsäure

und 2-Hydroxyäthansulfonsäure, Mersolat, d.h. C<sub>8</sub>-C<sub>15</sub> Paraffinsulfosäure, erhalten durch Chlorsulfierung von Paraffinöl.

Geeignet sind ferner Reste cyclischer Carbonsäuren, wie die R ste der Cyclohexancarbonsäure, Cyclohexen-3-carbonsäure und auch araliphatische Monocarbonsäuren, wie Phenylessigsäure, 4-Methylphenylessigsäure und Mandelsäure.

Geeignete Anionen aromatischer Carbonsäuren sind beispielsweise die Reste der Benzoesäure, 2-Methylbenzoesäure, 3-Methylbenzoesäure, 4-Methylbenzoesäure, 4-tert.-Butylbenzoesäure, 2-Brombenzoesäure, 2-Chlorbenzoesäure, 3-Chlorbenzoesäure, 4-Chlorbenzoesäure, 2,4-Dichlorbenzoesäure, 2,5-Dichlorbenzoesäure, 2-Nitrobenzoesäure, 3-Nitrobenzoesäure, 4-Nitrobenzoesäure, 2-Chlor-4-nitrobenzoesäure, 6-Chlor-3-nitro-benzoesäure, 2,4-Dinitrobenzoesäure, 3,4-Dinitrobenzoesäure, 3,5-Dinitrobenzoesäure, 2-Hydroxybenzoesäure, 3-Hydroxybenzoesäure, 4-Hydroxybenzoesäure, 2-Mercaptobenzoesäure, 4-Nitro-3-methylbenzoesäure, 4-Aminobenzoesäure, 5-Nitro-2-hydroxybenzoesäure, 3-Nitro-2-hydroxybenzoesäure, 4-Methoxybenzoesäure, 3-Nitro-4methoxybenzoesäure, 4-Chlor-3-hydroxybenzoesäure, 3-Chlor-4hydroxybenzoesäure, 5-Chlor-2-hydroxy-3-methylbenzoesäure, 4-Athylmercapto-2-chlorbenzoesäure, 2-Hydroxy-3-methylbenzoesaure, 6-Hydroxy-3-methylbenzoesaure, 2-Hydroxy-4-methylbenzoesaure, 6-Hydroxy-2,4-dimethylbenzoesaure, 6-Hydroxy-3-tert.butylbenzoesäure, Phthalsäure, Tetrachlorphthalsäure, 4-Hydroxyphthalsäure, 4-Methoxyphthalsäure, Isophthalsäure, 4-Chlorisophthalsäure, 5-Nitro-isophthalsäure, Terephthalsäure, Nitroterephthalsaure und Diphenylcarbonsaure-(3,4), o-Vanillinsaure, 3-Sulfobenzoesäure, Benzoltetracarbonsäure-(1,2,4,5), Naphthalintetracarbonsäure-(1,4,5,8), Biphenylcarbonsäure-(4), Abietinsäure. Phthalsäure-mono-n-butylester, Terephthalsäuremonomethylester, 3-Hydroxy-5,6,7,8-tetrahydronaphthalincarbonsäure-(2), .2-Hydroxynaphthoesäure-(1) und Anthrachinoncarbonsäure-(2).

Weiterhin sind als Anionen Reste heterocyclischer Carbonsäuren geeignet, beispielsweise die Reste der Brenzschleimsäure, Dehydroschleimsäure, Indolyl-(3)-essigsäure.

Geeignete Anionen aromatischer Sulfonsäuren sind z. B. die Reste der Benz lsulfonsäure, Benzoldisulfonsäure-(1,3), 4-Chlorbenzolsulfonsäure, 3-Nitrobenzolsulfonsäure, 6-Chlor-3-nitrobenzolsulfonsäure, Toluolsulfonsäure-(4), Toluolsulfonsäure-(2), Toluol-2-sulfonsäure, 2-Chlortoluolsulfonsäure-(4), 1-Hydroxybenzolsulfonsäure, n-Dodecylbenzolsulfonsäure, 1,2,3,4-Tetrahydronaphthalinsulfonsäure-(6), Naphthalinsulfonsäure-(1), Naphthalindisulfonsäure-(1,4) oder -(1,5), Naphthalintrisulfonsäure-(1,5), Naphthalintrisulfonsäure-(2,6), 8-Aminonaphthalinsulfonsäure-(1), Stilbendisulfonsäure-(2,2), Biphenylsulfonsäure-(2).

Ein geeignetes Anion heterocyclischer Sulfonsäuren ist z.B. der Rest der Chinolinsulfonsäure-(5).

Weiterhin kommen die Reste von Arylsulfin- und -phosphonsäuren, wie Benzolsulfin- und Benzolphosphonsäure in Betracht.

Bevorzugt sind farblose oder nahezu farblose Anionen. Für das Färben aus wäßriger Lösung sind solche Anionen bevorzugt, die die Wasserlöslichkeit des Farbstoffs nicht zu stark beeinträchtigen. Für das Färben aus wäßriger Dispersion ist dieser Gesichtspunkt bei der Wahl der Anionen ohne Belang. Für das Färben aus organischen Lösungsmitteln sind vielfach auch solche Anionen bevorzugt, die die Löslichkeit des Farbstoffs in organischen Lösungsmitteln fördern oder zumindest nicht negativ beeinflussen; insbesondere sind hier die Anionen organischer Mono- und Diecarbonsäuren mit etwa 4 bis 30 Kohlenstoffatomen zu nennen.

Die verfahrensgemäß erhaltenen Farbstoffe eignen sich hervorragend zum Färben und Bedrucken von kationisch färbbaren Fasern
aus Polymerisaten und Mischpolymerisaten des Acrylnitrils und
des Dicyanäthylens sowie von sauer modifizierten Fasern aus
Polyamid und Polyester, wobei echte Farbtöne erhalten werden.
Die Farbstoffe können auch Verwendung finden zum Färben und
Bedrucken von tannierten Cellulosematerialien, Seide und Leder.

Sie sind weiter geeignet zur H rst llung von Schreibflüssigkeiten, Stempelfarben, Kugelschreiberpasten und lassen sich auch im Gummidru k verwenden.

Zum Färben mit den basischen Farbstoffen der allgemeinen Formeln (I) bis (IX) eignen sich insbesondere Flocken. Fasern, Fäden, Bänder, Gewebe oder Gewirke aus Polyacryl= nitril oder aus mindestens 85 % Acrylnitril-Anteil enthaltenden Mischpolymerisaten des Acrylnitrils mit anderen Vinylverbindungen, wie Vinylchlorid, Vinylidenchlorid, Vinylfluorid, Vinylacetat, Vinylpyridin, Vinylimidazol, Vinylalkohol, Acryl- und Methacrylsäureestern und -amiden, as. Dicyanäthylen. Ebenso können Flocken, Fasern, Fäden, Bänder. Gewebe oder Gewirke aus sauer modifizierten synthetischen Materialien, insbesondere aus sauer modifizierten aromatischen Polyestern sowie sauer modifizierten Polyamidfasern hervorragend gefärbt werden. Sauer modifizierte aromatische Polyester sind beispielsweise Polykondensationsprodukte aus Sulfoterephthalsäure und Athylenglykol, d. h. sulfonsäuregruppenhaltigen Polyäthylenglykolterephthalaten (Typ DACRON 64 der E. I. DuPont de Nemours and Company), wie sie in der belgischen Patentschrift 549 179 und der USA-Patentschrift 2 893 816 beschrieben sind.

Das Färben kann aus schwach saurer Flotte erfolgen, wobei man in das Färbebad zweckmäßigerweise bei 40 bis 60°C eingeht und dann bei Kochtemperatur färbt. Man kann auch unter Druck bei Temperaturen über 100°C färben. Desweiteren lassen sich die Farbstoffe Spinnlösungen zur Herstellung polyacrylnitrilhaltiger Fasern zusetzen oder auch auf die unverstreckte Faser aufbringen.

Die Färbungen der erfindungsgemäßen Farbstoffe der Formeln (I) bis (IX) auf Materialien aus Polyacrylnitril oder sauer modifizierten Polyesterfasern oder Polyamidfasern zeichnen sich durch sehr gute Licht-, Naß-, Reib- und Sublimierecht- h it und durch in hoh Affinität zur Faser aus.

Die Farbstoff können einzeln oder in Mischung n angewendet werden. Si sind gut zum Färben von Formkörpern aus Polymerisaten od r Mischpolymerisaten des Acrylnitrils, as.

Dicyanäthylens, sauer modifizierten aromatischen Polyestern oder sauer modifizierten synthetischen Superpolyamiden in Chlorkohlenwasserstoffen als Färbebad geeignet, wenn sie die Löslichkeit in Chlorkohlenwasserstoffen fördernde Substituenten, wie z. B. die tert.-Butylgruppe, tragen oder wenn das Anion An in den Formeln (I) und (III) bis (IX) das Anion einer einbasischen organischen Säure mit 4 - 30 Kohlenstoffatomen ist.

Derartige organische Säuren sind beispielsweise: 2-Äthylcapronsäure, Laurinsäure, Ölsäure, Linolsäure, ein Gemisch aliphatischer Carbonsäuren mit 15 - 19 Kohlenstoffatomen (Versatic-Säure 1519), ein Gemisch aliphatischer Carbonsäuren mit 9 - 11 Kohlenstoffatomen (Versatic-Säure 911), Kokosfettsäurevorlauf, Tetradecansäure, Undecylensäure, Dimethylpropansäure, Dimethylessigsäure, Carbonsäuren, deren Kohlenstoffkette durch Heteroatome unterbrochen ist, wie Nonylphenoltetraäthylenglykolätherpropionsäure. Nonylphenol= diäthylenglykolätherpropionsäure, Dodecyltetraäthylenglykol= ätherpropionsäure, 3-(Nonyloxy)-propionsäure, 3-(Isotridecyl= oxy)-propionsäure, 3-(Isotridecyloxy)-diäthylenglykoläther= propionsäure, Ätherpropionsäure des Alkoholgemisches mit 6 - 10 Kohlenstoffatomen, Nonylphenoxyessigsäure, aromatische Carbonsäuren, wie tert.-Butylbenzoesäure, cycloaliphatische Carbonsäuren, wie Hexahydrobenzoesäure, Cyclohexencarbonsäure, Abietinsäure und Sulfonsäuren, wie Tetrapropylenbenzolsulfon= säure.

In den nachfolgenden Beispielen bedeuten Teile Gewichtsteile.

## Beispiel 1

Die Lösung von 30,6 Teilen N- $(\gamma$ -Diäthylamino-propyl)-N $^{\dagger}$ -(3-amino-p-tolyl)-oxalsäurediamid

in einem Gemisch aus 150 Teilen Wasser und 30 Teilen konz. Salzsäure wird bei 0-3°C mit einer Lösung von 6,9 Teilen Natriumnitrit in 50 Teilen Wasser diazotiert. Die klare Diazoniumsalzlösung wird mit Amidosulfonsäure von einem geringen Überschuß an salpetriger Säure befreit und dann zu einer Lösung von 17,4 Teilen N-Aethyl-N-(ß-cyanäthyl)-anilin in einer Mischung aus 50 Teilen Wasser und 25 Teilen konz. Salzsäure gegeben. Die Kupplung zum Monoazofarbstoff setzt sofort ein; sie wird durch allmähliche Zugabe von Natriumacetatlösung zu Ende geführt und der entstandene Farbstoff nach beendeter Kupplung nach Neutralisieren mit Ammoniaklösung abfiltriert. Man erhält 48 Teile eines roten Farbstoffpulvers.

24,5 Teile dieses Farbstoffes werden in 200 Teilen 1,2-Dichlorbenzol auf 100° erhitzt und anteilweise mit 6,3 Teilen Dimethylsulfat versetzt. Es wird 2 Stunden bei 120°C nachgerührt. Nach dem Abkühlen wird der Farbstoff abfiltriert, mit Benzol gewaschen und getrocknet. Man erhält 29,2 Teile eines mit orangeroter Farbeleicht wasserlöslichen Pulvers der Formel

$$CH_3$$
 $N=N$ 
 $CH_2-CH_3$ 
 $CH_2-CH_2-CN$ 
 $CH_3-OSO_3$ 
 $CH_3-OSO_3$ 
 $CH_3-OSO_3$ 
 $CH_3-OSO_3$ 
 $CH_3-OSO_3$ 
 $CH_3-OSO_3$ 
 $CH_3-OSO_3$ 

das textile Materialien aus Polyacrylnitril sowie sauer modifizirt m Polyamid und P ly st r gelbsti hig rot mit hervorragenden Licht- und Naßechtheiten färbt.

Das als Diazokomponente v rwendete Oxalsäurediamid-Derivat wurde hergestellt durch Umsetzung von 3-Nitro-p-toluidin und Oxalsäurediäthylester zum Halbester-anilid, Aminolyse dieses Halbesters mit 1-Amino-3-diäthyl-aminopropan und anschließende katalytische Reduktion.

Bei Verwendung der in diesem Beispiel eingesetzten Diazokomponente erhält man mit anderen Kupplungskomponenten wie aus der folgenden tabellarischen Zusammenstellung ersichtlich weitere Farbstoffe, die Polyacrylnitril in den angegebenen Farbtönen färben:

Farbton auf Polyacrylnitril

....e,:

Farbton auf Polyacrylnitril

209832/1115

# Beispiel 2

Eine Lösung von 42,5 Teilen  $\sqrt{N}$ - $(\gamma$ -(Trimethyl-ammonium)-propyl)- $N^*$ -(3-amino-4-chlorph nyl)-oxalsäurediamid $\sqrt{1}$ -methosulfat

in einem Gemisch aus 150 Teilen Wasser und 30 Teilen konz. Salzsäure wird bei 0 - 3°C mit einer Lösung von 6,9 Teilen Natriumnitrit in 50 Teilen Wasser diazotiert. Die klare Diazoniumsalzlösung wird mit Amidosulfonsäure von einem geringen Überschuß an salpetriger Säure befreit und dann zu einer Lösung von 18,8 Teilen N-Äthyl-N-(ß-cyanäthyl)-m-toluidin in einer Mischung aus 50 Teilen Wasser und 25 Teilen konz. Salzsäure gegeben. Die Kupplung zum Monoazofarbstoff setzt sofort ein. Sie wird durch Zugabe von Natriumacetatlösung zu Ende geführt. Der Farbstoff wird durch Zugabe von 30 Teilen Kochsalz abgeschieden und abfiltriert. Der entstandene Farbstoff hat die Zusammensetzung

und färbt textile Gewebe aus Polyacrylnitril, sauer modifiziertem Polyamid und Polyester orangerot mit sehr guten Naßechtheiten und sehr guter Lichtechtheit.

Die Diazokomponente von Beispiel 2 ergibt unter Verwendung weiterer Kupplungskomponenten auf analoge Weise folgende Farbstoffe:

Le A 13 512

- 26 -

Farbton auf Polyacrylnitril

# Beispiel 3

Di Lösung v n 33,6 Teilen N- $(\gamma$ -Dimethylamino-propyl)-N<sup>t</sup>-(3-amino-4-trifluormethylphenyl)-oxalsäure-diamid

in einem Gemisch aus 150 Teilen Wasser und 30 Teilen konz. Salzsäure wird, wie in Beispiel 1 beschrieben, diazotiert und auf 14,9 Teile Diäthylanilin gekuppelt. Nach Isolierung und Trocknung werden 24,6 Teile des Farbstoffes in 500 Teilen Äthanol und 7 Teilen Benzylchlorid 5 Stunden bei Rückflußtemperatur gerührt. Nach dem Abkühlen, Abfiltrieren und Trocknen erhält man 30 Teile eines orange-roten wasserlöslichen Azofarbstoffes der Formel

der textile, kationisch färbbare Materialien aus Polyacrylnitril, Polyamid und Polyester in scharlach-roten Tönen mit hervorragenden Naßechtheiten und sehr guter Lichtechtheit färbt.

Auf analoge Weise erhält man mit dem Amin des Beispiels 3 unter Verwendung weiterer Kupplungskomponenten folgende Farbstoffe:

Le A 13 512

- 30 -

209832/1115

Le A 13 512

- 31 -

209832/1115

Auf eine den Beispielen 1 bis 3 analogen Weise erhält man folgende, sich vom  $N^{\dagger}$ -(3-Aminophenyl)-oxalsäurediamid ableitende Farbstoffe:

Le A 13 512

- 32 -

Le A 13 512

- 33 -

Le A 13 512

- 34 -

Beispiel 4

35

Eine Lösung von 26,4 Teilen N-(7-Dimethylamino-propyl)-N'-(4-aminophenyl)-oxalsäure-diamid

$$H_2N-$$
 NH-CO-CO-NH-(CH<sub>2</sub>) $\frac{1}{3}N$ (CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

in einem Gemisch aus 150 Teilen Wasser und 30 Teilen konz. Salzsäure wird bei 0-3°C mit einer Lösung von 6,9 Teilen Natriumnitrit in 50 Teilen Wasser diazotiert. Die klare Diazoniumsalzlösung wird mit Amidosulfonsäure von einem geringen Überschuß an
salpetriger Säure befreit und dann zu einer Lösung von 17,4
Teilen N-Äthyl-N-(ß-cyanäthyl)-anilin in einer Mischung aus 50
Teilen Wasser und 25 Teilen konz. Salzsäure gegeben. Die Kupplung
zum Monoazofarbstoff setzt sofort ein; sie wird durch Zugabe von
Natriumacetatlösung zu Ende geführt und der entstandene Farbstoff
nach beendeter Kupplung nach Neutralisieren mit Ammoniaklösung
abfiltriert. Man erhält 43 Teile eines roten Farbstoffpulvers.

22,5 Teile dieses Farbstoffs werden in 200 Teilen 1,2-Dichlorbenzol auf 100° erhitzt und anteilweise mit 6,3 Teilen Dimethylsulfat versetzt. Es wird 2 Stunden bei 120°C nachgerührt. Nach dem
Abkühlen wird der Farbstoff abfiltriert, mit Benzol gewaschen und
getrocknet. Man erhält 29,2 Teile eines mit orangeroter Farbe
leicht wasserlöslichen Pulvers der Formel

das textile Materialien aus Polyacrylnitril sowie sauer modifiziertem Polyamid und Polyester gelbstichig rot mit hervorragenden Naßechtheiten und sehr guter Lichtechtheit färbt.

Mit der Diazokomponente des Beispiels 4 erhält man unter Verwendung weiterer Kupplungskomponenten auf analoge Weise folgende Farbstoffe:

- 35 -

Le A 13 512

- 36 -

Farbton auf Polyacrylnitril

$$(H_{3})_{3}N-(CH_{2})_{3}NH-CO-CO-NH-N=N GH_{3} Gelb$$

$$(H_{3})_{3}N-(CH_{2})_{3}NH-CO-CO-NH-N=N GH_{3} Gelb$$

$$(CH_{3})_{3}N-(CH_{2})_{3}NH-CO-CO-NH-N=N GH_{3} Gelb$$

$$(CH_{3})_{3}N-(CH_{2})_{3}NH-CO-CO-NH-N=N GH_{3} Gelb$$

Beispiel 5

Eine Lösung von 28,4 Teilen N-(ß-Dimethylaminoäthyl)-N'-(3-chlor-4-aminophenyl)-oxalsäurediamid

$$H_2N$$
 NH-CO-CO-NH- $C_2H_4$ -N  $CH_3$ 

in einem Gemisch aus 150 Teilen Wasser und 30 Teilen konz. Salzsäure wird bei 0-3°C mit einer Lösung von 6,9 Teilen Natriumnitrit in 50 Teilen Wasser diazotiert. Die klare Diazoniumsalzlösung wird mit Amidosulfonsäure von einem geringen Überschuß an salpetriger Säure befreit und dann zu einer Lösung von 17,4 Teilen N-Äthyl-N-(ß-cyanäthyl)-anilin in einer Mischung aus 50 Teilen Wasser und 25. Teilen konz. Salzsäure gegeben. Die Kupplung zum Monoazofarbstoff setzt sofort ein; sie wird durch Zugabe von Natriumacetatlösung zu Ende geführt und der entstandene Farbstoff nach beendeter Kupplung nach Neutralisieren mit Ammoniaklösung abfiltriert. Man erhält 43 Teile eines roten Farbstoffpulvers.

26,4 Teile dieses Farbstoffs werden in 200 Teilen 1,2-Dichlorbenzol auf 100° erhitzt und anteilweise mit 6,3 Teilen Dimethylsulfat versetzt. Es wird 2 Stunden bei 120°C nachgerührt. Nach dem Abkühlen wird der Farbstoff abfiltriert, mit Benzol gewaschen und getrocknet. Man erhält 28,2 Teile eines mit orangeroter Farbe leicht wasserlöslichen Pulvers der Formel

das textile Materialien aus Polyacrylnitril sowie sauer modifiziertem Polyamid und Polyester gelbstichig rot mit hervorragenden Naßechtheiten und sehr guter Lichtechtheit färbt. Das in diesem Beispi 1 als Diazokompon nte verwendete Oxalsäure-diamid-Derivat wurde erhalt n durch Umsetzung von 3-Chlor-(4)-nitroanilin und Oxalsäurediäthylester zum Halbester-anilid, Aminolyse dieses Halbesters mit N,N-Dimethyläthylendiamin und anschließende katalytische Reduktion zu N-(6-Dimethylamino-äthyl)-N¹-(3-chlor-aminophenyl)-oxalsäurediamid.

In gleicher Weise lassen sich andere substituierte Oxalsäurediamide herstellen, wenn man an Stelle von N,N-Dimethyläthylendiamin zur Aminolyse des Halbesters die entsprechenden N,N-Dialkylbutylen-diamine-1,4, N,N-Dialkylpentylen-diamine-1,5 bzw.
N,N-Dialkylhexylen-diamine-1,6 oder die entsprechenden cyclischen
Amine wie 1-Piperidino-4-amino-butan oder 1-Morpholino-4-aminobutan einsetzt.

Mit den oben genannten Diamiden lassen sich wie in Beispiel 5 angegeben mit weiteren Kupplungskomponenten folgende Farbstoffe herstellen:

Le A 13 512

- 40 -

Farbton auf P lyacrylnitril

Le A 13 512

- 41 -

\*\*\*\*\*\*

Le A 13 512 ·

- 43 -

Farbton auf Polyacrylnitril

$$(H_{3})_{3}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N=N \longrightarrow COOCH_{3}$$

$$(CH_{3})_{3}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N=N \longrightarrow CN$$

$$(CH_{3})_{3}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N=N \longrightarrow OH$$

$$(CH_{3})_{3}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N=N \longrightarrow N$$

$$(CH_{3})_{3}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N$$

$$(CH_{3})_{4}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N$$

$$(CH_{3})_{5}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N$$

$$(CH_{3})_{6}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-NH \longrightarrow N$$

$$(CH_{3})_{6}N-(CH_{2})_{6}NH-CO-CO-CO-NH \longrightarrow N$$

$$(CH_{3})_{6}N-(C$$

\_

### Beispiel 6

**Y5** 

Die Lösung von 22,2 Teilen N-Dimethylamino-N'-(3-aminophenyl)-oxalsäur diamid

in einem Gemisch aus 150 Teilen Wasser und 30 Teilen konz. Salzsäure wird bei 0-3°C mit einer Lösung von 6,9 Teilen Natriumnitrit in 50 Teilen Wasser diazotiert. Die klare Diazoniumsalzlösung wird mit Amidosulfonsäure von einem geringen Überschuß an salpetriger Säure befreit und dann zu einer Lösung von 17,4 Teilen 1-Phenyl-3-methyl-pyrazolon-(5) in einer Mischung von 100 Teilen Wasser, 10 Teilen einer 40%igen Natronlauge und 8,4 Teilen Natriumhydrogencarbonat gegeben. Die Kupplung zum Monoazofarbstoff setzt sofort ein und ist nach kurzer Zeit beendet. Nach dem Abfiltrieren erhält man 39 Teile eines gelben Farbstoffpulvers. 20,4 Teile dieses Farbstoffs werden in 200 Teilen 1,2-Dichlorbenzol auf 100°C erhitzt und anteilweise mit 6,3 Teilen Dimethylsulfat versetzt. Es wird 2 Stunden bei 150°C nachgerührt. Nach dem Abkühlen wird der Farbstoff abfiltriert, mit Benzol gewaschen und getrocknet. Man erhält 26 Teile eines mit gelber Farbe leicht wasserlöslichen Pulvers der Formel

das kationisch färbbare Materialien aus Polyacrylnitril, Polyamid und Polyester gelb mit sehr guter Licht- und Naßechtheit färbt.

Das in diesem Beispiel als Diazokomponente verwendete Oxalsäureamid-hydrazid wurde erhalten durch Umsetzung von m-Nitroanilin mit Oxalsäure diäthyl st r, Hydrazin lys mit N,N-Dimethylhydrazin

- 45 -

und anschlißender katalytischer Reduktion zu N-Dimethylamino-N'- (3-aminophenyl)-oxalsäurediamid.

Auf analoge Weise erhält man folgende Farbstoffe:

#### Farbstoff

Farbton auf Polyacrylnitril

orange

Le A 13 512

$$(+)$$
 $(CH_3)_3$ N-NH-CO-CO-NH
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_3$ 
 $CH_4$ 
 $CH_5$ 
 $CH_4$ 
 $CH_5$ 

$$(+)$$
 $(CH_3)_3$ N-NH-CO-CO-NH
 $(CH_3)_4$ N-NH-CO-CO-NH
 $(CH_3)_5$ N-NH-CO-CO-NH
 $(CH_3)_5$ N-NH-CO-CO-NH
 $(CH_3)_5$ N-NH-CO-CO-NH

Le A 13 512

- 47 -

orange

OH

'Le A 13 512

### Beispiel 7

ey!

Färbeverfahren für Polyacrylnitril und sauer modifizierte Polyamidfasern (Typ Dye I):

0,1 Teil des nach Beispiel 1 dargestellten Farbstoffes wird mit ca. 2 Teilen Wasser, evtl. unter Zusatz von wenig Essigsäure, angeteigt und mit 50 Teilen heißem Wasser gelöst. Die Färbeflotte erhält noch einen Zusatz von 0,5-2 g Avolan IS (Kondensationsprodukt aus Naphthalinsulfonsäure und Formaldehyd) und wird mit kaltem Wasser auf 500 Teile aufgefüllt. Der pH-Wert der Färbeflotte wird mit Essigsäure oder Natriumacetat auf 4,5-5 eingestellt. In dieser Färbeflotte werden 10 g Stückware aus Polyacrylnitrilfasern oder sauer modifizierten Polyamidfasern ständig in Bewegung gehalten, während man in 30 Min. die Temperatur auf 100°C erhöht. Bei Kochtemperatur färbt man 60 Minuten, spült das Material mit kaltem Wasser und trocknet es anschliessend bei 60-70°.

Für das Färben von sauer modifizierten Polyglykolterephthalatfasern (Typ Dacron 64) erfolgt zur Färbeflotte noch ein Zusatz eines Carriers, z.B. 1-3 Teile eines aromatischen Oxycarbonsäureesters oder Diphenyl.

#### Beispiel 8

#### Druckverfahren

Eine Gewebe aus Polyacrylnitril wird mit einer Druckpaste bedruckt, die in folgender Weise hergestellt wurde:
30 Gewichtsteile des Farbstoffes der Formel des Beispiels 1, 50
Gewichtsteile Thiodiäthylenglykol, 30 Gewichtsteile Cyclohexanol
und 30 Gewichtsteile 30%ige Essigsäure werden mit 330 Gewichtsteilen heißem Wasser übergossen und die erhaltene Lösung zu 500
Gewichtsteilen Kristallgummi (Gummiarabicum als Verdickungsmittel)
gegeben. Schließlich werden noch 30 Gewichtsteile Zinknitratlösung zugesetzt. Der erhaltene Druck wird getrocknet, 30 Minuten
gedämpft und anschließend gespült. Man erhält einen gelbstichig
roten Druck von sehr guten Echtheitseigenschaften.

02

1. Kationisch Farbstoffe der allgem in n Formel

$$\left[ A - Z - NII - CO - CO - NH - D \right]^{(+)}$$
An(-)

worin

A eine quaternäre Ammoniumgruppe,

D den Rest eines Farbstoffs,

Z eine direkte Bindung oder ein Brückenglied und

An (-) ein Anion bedeuten.

2. Azofarbstoffe der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_{1} \\ R_{2} - N - R - NH - CO - CO - NH - D_{1} \\ R_{3} \end{bmatrix}$$
 (+)
An(-)

worin.

. Typ 7 D, den Rest eines Azofarbstoffs,

R eine direkte Bindung oder einen Alkylenrest,

R<sub>1</sub> einen Alkyl-, Aralkyl- oder Aminorest,

Ro einen Alkylrest,

R<sub>2</sub> einen Alkylrest oder

 $R_2$  und  $R_3$  zusammen mit N einen Heterocyclus oder

R1. R2 und R3 zusammen mit N einen Pyridiniumrest und

An (-) ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Aryl-, heterocyclischen und Amino-Reste substituiert sein können.

3. Azofarbstoffe der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_{h} \\ R_{5} - N - (CH_{2})_{m} - NH - CO - CO - NH \\ R_{6} \end{bmatrix} = N - N - K$$
(+)
An(-)

Le A 13 518

- 50 -

209832/1116

worin

K den Rest iner Kupplungskomponenten der Anilin-, Phenol-, Naphthol-, Indol-, Pyrazol-, Pyridin- oder Pyrimidinreihe

Rh einen C, bis Ch-Alkyl-, Benzyl- oder Aminorest,

 $R_5$  einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkylrest,

R<sub>6</sub> einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest oder sechsgliedrigen Heterocyclus oder

 $R_5$  und  $R_6$  zusammen mit N einen fünf- oder sechsgliedrigen Heterocyclus,

m die Zahlen 0 oder 2 bis 6 und

An(-) ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Aryl-, heterooyclischen und Amino-Reste und der Ring B substituiert
sein können.

### 4. Azofarbstoffe der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_{7} & Y & Y & Y \\ R_{8} - N - (CH_{2})_{m1} - NH - CO - CO - NH & Y & Y & Y \\ R_{9} & X_{1} & Y_{2} & X_{1} & Y_{2} \end{bmatrix} (+)$$
An(-)

worin

R<sub>7</sub> einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl- oder Benzylrest,

 $R_8$  , einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkylrest,

R<sub>9</sub> | einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest,

X Wasserstoff, einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest, Halogen, Nitro oder Cyan,

X<sub>1</sub> Wasserstoff oder Halogen,

Hydroxyl, einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Dialkylamino-, C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alvyl-phenylamino, C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl-benzylamino-, Pyrrolidino-, Morpholino- oder Piperidinorest,

Y<sub>1</sub> Wasserstoff, Halogen, einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub> bis C<sub>3</sub>-Alkylcarbonylamino- oder Benzoylaminorest,

Y2 Wasserstoff oder einen C1 bis C4-Alkoxyrest oder

Y und Y zusammen mit dem Phenylring einen Naphthylrest,

m<sub>1</sub> die Zahlen 0,2 oder 3 und

An<sup>(-)</sup> ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Phenyl- und heterocy lischen R st substituiert sein könn n.

#### 5. Azofarbstoffe d r allg m in n Formel

$$\begin{bmatrix} R_{11} - N - (CH_2)_{m_2} - NH - CO - CO - NH & Y_4 & R_{14} \end{bmatrix} (+)$$

$$R_{11} - N - (CH_2)_{m_2} - NH - CO - CO - NH & Y_4 & R_{14} \end{bmatrix}$$

$$An (-)$$

worin

R<sub>10</sub> Methyl, Athyl oder Benzyl,

R<sub>11</sub> Methyl oder Athyl,

R<sub>12</sub> Methyl oder Athyl,

R<sub>13</sub> Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Athyl,

R<sub>14</sub> Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Äthyl,

X<sub>2</sub> Wasserstoff, Methyl, Trifluormethyl oder Chlor,

Y3 Wasserstoff oder Methoxy,

Yh Wasserstoff, Methyl, Chlor oder Acetylamino,

m2, die Zahlen 0 oder 3 und

An<sup>(-)</sup> ein Anion bedeuten

#### 6. Azofarbstoffe der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} x_{3} & y_{3} & (+) \\ x_{11} - x_{12} & x_{3} & y_{3} & (+) \\ x_{11} - x_{12} & x_{12} & x_{13} & x_{14} & x_{14} & x_{14} \end{bmatrix}$$

worin

R<sub>10</sub> Methyl, Athyl oder Bonzyl,

R<sub>11</sub> Methyl oder Kthyl,

R<sub>12</sub> Methyl oder Äthyl,

R<sub>13</sub> Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Athyl,

R<sub>14</sub> Methyl oder durch Hydroxyl, Methoxycarbonyl, Chlor oder Cyan substituiertes Äthyl,

X Wasserstoff oder Chlor

Wasserstoff oder Methoxy, Wasserstoff, Methyl, Chlor oder Acetylamino, die Zahlen 0 oder 3 und An(-) ein Anion bedeuten.

## 7. Azofarbstoffe der allgemeinen Formel

worin

einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkyl- oder Benzylrest,

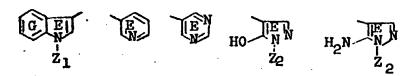
einen  $C_1$  bis  $C_4$ -Alkylrest,

einen  $c_1$  bis  $c_4$ -Alkylrest,

Wasserstoff, einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest, Halogen, Nitro oder Cyan,

Χ'n Wasserstoff oder Halogen,

K, Reste der Formeln



Wasserstoff, einen C1 bis C4-Alkyl-oder Phenylrest,

einen C<sub>1</sub> bis C<sub>1</sub>-Alkyl- oder Phenylrest, die Zahlen 0,2 oder 3 und

ein Anion bedeuten und worin die Alkyl- und Phenylreste und die Ringe E und G substituiert sein können.

# 8. Azofarbstoff d r allgem in n Form 1

$$\begin{bmatrix} R_{11} & & & & \\ R_{11} - N - (CH_2)_{m_2} - NH - CO - CO - NH & & & \\ R_{12} & & & & \\ \end{bmatrix}^{X_2}$$
(+)

An(-)

worin

R<sub>10</sub> Methyl, Athyl oder Benzyl,

R<sub>11</sub> Methyl oder Äthyl,

R<sub>12</sub> Methyl oder Äthyl,

X2 Wasserstoff, Methyl, Trifluormethyl oder Chlor,

K<sub>2</sub> die Reste

m<sub>2</sub> die Zahlen 0 oder 3 und An (-) ein Anion bedeuten

# 9. Azofarbstoffe der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_{11} - N - (CH_2)_{m_2} - NH - CO - CO - NH - N - K_2 \end{bmatrix}^{(+)} An^{(-)}$$

worin

R<sub>10</sub> Methyl, Äthyl oder Benzyl,

R, Methyl oder Athyl,

R12 Methyl oder Athyl,

X3 Wasserstoff oder Chlor,

die Reste

m<sub>2</sub> die Zahlen 0 oder 3 und An(-) ein Anion bedeuten.

10. Verfahr n zur Herstellung von Farbstoff n der allgemeinen Formel

worin

A eine quaternäre Ammoniumgruppe,

D den Rest eines Farbstoffs,

Z eine direkte Bindung oder ein Brückenglied und An (-) ein Anion bedeuten, dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen, die einen Rest der Formel

enthalten, worin die Reste A und Z die oben genannte. Bedeutung haben, in Farbstoffe oder Farbstoff-Vorprodukte, die dann in die gewünschten Endfarbstoffe umgewandelt werden, einfügt.

11. Verfahren zur Herstellung von Azofarbstoffen der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R_2 - N - R - NH - CO - CO - NH - D_1 \\ R_3 \end{bmatrix}$$
 (+)
An(-)

worin

D, den Rest eines Azofarbstoffs,

R eine direkte Bindung oder einen Alkylenrest,

R, einen Alkyl-, Aralkyl- oder Aminorest,

R einen Alkylrest,

R<sub>2</sub> einen Alkylrest oder

R, und R, zusammen mit N einen Heterocyclus oder

R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> zusammen mit N einen Pyridiniumrest und

An(-) ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Aryl-, heterocyclischen und Amin -R st substitui rt s in können, dadurch g kennzeichn t, daß man Diazov rbindungen, di ein n Rest der Formel

enthalten,

worin die Reste R bis R<sub>3</sub> die oben genannte Bedeutung haben, mit Kupplungskomponenten umsetzt.

12. Verfahren zur Herstellung von Azofarbstoffen der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_1 \\ R_2 - N - R - NH - CO - CO - MH - D_1 \\ R_3 \end{bmatrix}$$
 (+)
An(-)

worin

D<sub>1</sub> den Rest eines Azofarbstoffs,

eine direkte Bindung odor einen Alkylonrest,

R, einen Alkyl-, Aralkyl- oder Aminorest.

Ro einen Alkylrest,

R<sub>2</sub> einen Alkylrest oder

R und R zusammen mit N einen Heterocyclus oder

R1, R2 und R3 zusammen mit N einen Pyridiniumrest und

An(-) ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Aryl-, heterocyclischen und Amino-Reste substituiert sein können,

dadurch gekennzeichnet, daß man Azofarbstoffe der allgemeinen Formel

Le A 13 512

worin die Reste D<sub>1</sub>, R, R<sub>2</sub> und R<sub>3</sub> die ob n genannte Bedeutung haben, mit Verbindungen der allg m inen Form 1

$$R_1 - W$$

worin

einen Alkyl-, Aralkyl- oder Aminorest und  $R_1$ einen als Anion abspaltbaren Rest bedeuten, quaterniert.

13. Verfahren zur Herstellung von Azofarbstoffen der allgemeinen Formel

$$\begin{bmatrix} R_{14} \\ R_{5} - N - (CH_{2})_{m} - NH - CO - CO - NH \\ R_{6} \end{bmatrix} = N - K$$
(+)
An (-)

worin

den Rest einer Kupplungskomponenten der Anilin-, Phenol-, ·K Naphthol-, Indol-, Pyrazol-, Pyridin- oder Pyrimidinreihe

einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkyl-, Benzyl- oder Aminorest,

einen C, bis C4-Alkylrest,

einen C<sub>1</sub> bis C<sub>4</sub>-Alkylrest oder sechsgliedrigen Heterocyclus oder

 $R_5$  und  $R_6$  zusammen mit N einen fünf- oder sechsgliedrigen Heterocyclus,

die Zahlen O oder 2 bis 6 und

ein Anion bedeuten und worin die Alkyl-, Aryl-, heterocyclischen und Amino-Reste und der Ring B substituiert sein können,

dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der allgemeinen **Pormel** 

$$\begin{bmatrix} R_{14} \\ R_{5} - N - (CH_{2})_{m} - NH - CO - CO - NH \\ R_{6} \end{bmatrix} = NH_{2}$$
 (+)
An(-)

worin m und die Reste  $R_4$ ,  $R_5$  und  $R_6$  und  $An^{(-)}$  die oben genannte Bedeutung haben, diazotiert und mit Verbindungen der allgemeinen Formel

H - K

worin K die oben genannte Bedeutung hat, kuppelt.

- 14. Verfahren zum Färben und Bedrucken von Polymerisaten und Mischpolymerisaten des Acrylnitrils bzw. as.Dicyanäthylens, von sauer modifizierten Synthesefasern, insbesondere sauer modifizierten Polyestern und sauer modifizierten Superpolyamiden, dadurch gekennzeichnet, daß man Farbstoffe der Ansprüche 1 bis 9 verwendet.
- 15. Verfahren zum Färben bzw. Bedrucken von Leder, Papier, tannierter Baumwolle, Schreibflüssigkeiten, Druckpasten und ligninhaltigen Fasern, dadurch gekennzeichnet, daß man Farbstoffe der Ansprüche 1 bis 9 verwendet.
- 16. Konzentrierte Lösungen von kationischen Farbstoffen der Ansprüche 1 bis 9, enthaltend mindestens 10 Gewichtsteile eines kationischen Farbstoffs gemäß den Ansprüchen 1 bis 7 in Form der freien Base oder als Salz mit organischen oder anorganischen Säuren und weitere Lösungs- und Verdünnungsmittel, insbesondere Wasser, Alkohole, Säuren, Ester, Amide, Ketone, Kohlenwasserstoffe, Halogenkohlenwasserstoffe und/oder andere Lösungs- und Verdünnungsmittel.
- 17. Fasermaterialien aus Polymerisaten und Mischpolymerisaten des Aorylnitrils bzw. as.Dicyanäthylens, aus sauer modifizierten

- 58 -

Le A 13 512

Synthesefasern, insbes ndere sauer modifizi rten P lyest rn und sauer modifizi rt n Superpolyamid n, gefärbt, spinngefärbt od r bedruckt mit Farbstoffen der Ansprüch 1 bis 9.

1

Lo A 13 512